|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Оксиды | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1. | Выпишите отдельно химические формулы солеобразующих (кислотных и основных оксидов). NaOH, AlCl3, K2O, H2SO4, SO3, P2O5, HNO3, CaO, CO. | | | | | | | | | | | | | | | |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2. | Даны вещества: CaO, NaOH, CO2, H2SO3, CaCl2, FeCl3, Zn(OH)2, N2O5, Al2O3, Ca(OH)2, CO2, N2O, FeO, SO3, Na2SO4, ZnO, CaCO3, Mn2O7, CuO, KOH, CO, Fe(OH)3 Выберите из перечня оксиды, дайте им названия. | | | | | | | | | | | | | | | |
| основные оксиды | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| кислотные оксиды | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| амфотерные оксиды | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| безразличные оксиды | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3. | Закончите уравнения химических реакций, укажите тип реакции, назовите продукты реакции | | | | | | | | | | | | | | | |
| Реакция соединения | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Na2O + H2O = NaOH (р-ция соединения) | | | | | | | | | NaOH + P2O5 = | | |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| NaOH - гидроксид натрия | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| N2O5 + H2O = | | | |  |  |  |  |  | CaO + HNO3 = | | |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| K2O + CO2 = | | | |  |  |  |  |  | Cu(OH)2 = ? + ? | | |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4. | | Осуществите превращения по схеме: | | | | | | | | | | | | | | |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| K → K2O → KOH → K2SO4 | | | | | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| P → P2O5 → H3PO4 → K3PO4 | | | | | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| S → SO2 → H2SO3 →Na2SO3 | | | | | | | | |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |